

# Tavola Periodica

Sei collegato come Regnicoli Daniele. (Esci)

[newscienze](#) ▶ [Tavola Periodica](#) ▶ [Quiz](#) ▶ [Test d'ingresso](#) ▶ Tentativo 1[Aggiorna Quiz](#)[Info](#)[Risultati](#)[Anteprima](#)[Modifica](#)

## Anteprima Test d'ingresso

[Ricomincia](#)

1

Quale è il numero di elettroni di  ${}_{40}\text{Ca}$ 

Punti:

--/1

Scegliere

una  
risposta.

- a. 30
- b. 20
- c. 60
- d. nessuna delle precedenti
- e. 40

[Invia](#)

2

Il nucleo di un atomo è formato da 49 protoni e 66 neutroni. Quale è il numero di elettroni?

Punti:

--/1

Scegliere

una  
risposta.

- a. 66
- b. 49
- c. 117
- d. 45
- e. 17

[Invia](#)

3

L'isotopo con  $Z=38$  e  $A=88$  appartiene all'elemento? (consultare la tavola periodica)


Punti:

--/1

Scegliere

una  
risposta.

- a. Potassio
- b. Stronzio
- c. Radio
- d. Zirconio
- e. Idrogeno

4  L'isotopo con  $Z=51$  e  $A=122$  appartiene a:

Punti:

--/1

- Scegliere una risposta.
- a. Antimonio
  - b. Uranio
  - c. Potassio
  - d. Tallio
  - e. Rutenio

5  Quale è il numero di elettroni, di neutroni e di elettroni di  ${}_{80}\text{Br}$

Punti:

--/1

- Scegliere una risposta.
- a. 35 elettroni, 45 neutroni, 35 elettroni
  - b. 45 elettroni, 35 neutroni, 45 elettroni
  - c. 35 elettroni, 45 neutroni, 40 elettroni
  - d. 45 elettroni, 45 neutroni, 35 elettroni
  - e. 40 elettroni, 40 neutroni, 40 elettroni

6  Gran parte del volume atomico è occupato da:

Punti:

--/1

- Scegliere una risposta.
- a. neutroni
  - b. ossigeno
  - c. Protoni
  - d. spazio vuoto
  - e. elettroni

7  Quale è il numero massimo di elettroni sul 3° livello principale di energia?

Punti:

--/1

- Scegliere una risposta.
- a. 12
  - b. 6
  - c. 3
  - d. 18
  - e. 8

Invia

8 

Un atomo ha 7 elettroni di valenza. Quale è la configurazione elettronica di questo elemento nel suo stato fondamentale?

Punti:

--/1

- Scegliere una risposta.
- a.  $3s^13p^5$
  - b.  $3s^53p^2$
  - c.  $3s^23p^3$
  - d.  $3s^13p^5$
  - e.  $3s^23p^5$

Invia

9 

Quale è la configurazione di un gas nobile nello stato fondamentale?

Punti:

--/1

- Scegliere una risposta.
- a.  $1s^02s^2$
  - b.  $1s^12s^23p^5$
  - c.  $1s^1$
  - d.  $1s^22s^2$
  - e.  $1s^12s^2$

Invia

10 

La configurazione elettronica  $1s^22s^22p^5$  appartiene al:

Punti:

--/1

- Scegliere una risposta.
- a. Calcio
  - b. Ossigeno
  - c. Boro
  - d. Cloro
  - e. Fluoro

Invia

Salva senza inviare

Invia la pagina

Invia tutto e termina

[Documentazione di Moodle per questa pagina](#)Sei collegato come [Regnicoli Daniele](#). ([Esci](#))[Tavola Periodica](#)

# Tavola Periodica

Sei collegato come Regnicoli Daniele. (Esci)

[newscienze](#) ▶ [Tavola Periodica](#) ▶ [Quiz](#) ▶ [Test finale](#) ▶ Tentativo 1[Aggiorna Quiz](#)[Info](#)[Risultati](#)[Anteprima](#)[Modifica](#)

## Anteprima Test finale

[Ricomincia](#)

1

Quale terna di elementi ha uguale numero di elettroni sul guscio di valenza?

Punti:

--/1

Scegliere  
una  
risposta.

- a. F, O, N
- b. Li, Be, Mg
- c. B, Al, Ga
- d. Si, P, S
- e. Ge, As, Se

[Invia](#)

2

Quale è il nome dell'elemento del gruppo V appartenente al periodo 6?

Punti:

--/1

Scegliere  
una  
risposta.

- a. Bismuto
- b. Elio
- c. Arsenico
- d. Arsenico
- e. Azoto

[Invia](#)

3

Lo ione  $\text{Br}^-$  è isoelettronico a

Punti:

--/1

Scegliere  
una  
risposta.

- a.  $\text{F}^-$
- b.  $\text{Ca}^{+2}$
- c. O
- d.  $\text{Se}^{2-}$
- e.  $\text{S}^{2-}$

[Invia](#)

4 

Punti:

--/1

Un elemento ha la seguente configurazione elettronica  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ . A quale gruppo appartiene?

- Scegliere una risposta.
- a. Alcalino terroso (gruppo II)
  - b. Transuranico
  - c. Metella alcalino (gruppo I)
  - d. Alogeno (gruppo VII)
  - e. Gas nobile (gruppo VIII)

5 

Punti:

--/1

Quale atomo ha maggiore energia di prima ionizzazione?

- Scegliere una risposta.
- a. Cs
  - b. Rb
  - c. Na
  - d. K
  - e. Li

6 

Punti:

--/1

Quando lo zolfo diventa lo ione solfuro  $S^{2-}$ , quest'ultimo avrà un volume:

- Scegliere una risposta.
- a. molto più grande di O
  - b. maggiore di S
  - c. molto più grande di O e maggiore di S
  - d. non cambia
  - e. minore di S

7 

Punti:

--/1

Quale atomo ha la maggior tendenza a formare ione positivi?

- Scegliere una risposta.
- a. F
  - b. S
  - c. K
  - d. O
  - e. Li

Invia

8 

Quale affermazione, riguardante i metalli alcalini è sbagliata?

Punti:

--/1

Scegliere  
una  
risposta.

- a. hanno bassi punti di fusione
- b. uno dei suoi elementi è il Na
- c. hanno due elettroni nel sottolivello s più esterno
- d. donano facilmente elettroni
- e. reagiscono con l'ossigeno

Invia

9 

Quale atomo ha il raggio minore?

Punti:

--/1

Scegliere  
una  
risposta.

- a. As
- b. O
- c. F
- d. S
- e. Sn

Invia

10 

Quale elemento ha l'affinità elettronica più elevata?

Punti:

--/1

Scegliere  
una  
risposta.

- a.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$
- b.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$
- c.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
- d.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
- e.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

Invia

11 

Metti in ordine di energia di ionizzazione crescente gli elementi F, Cl, S, Te.

Punti:

--/2

Scegliere  
una  
risposta.

- a. F, Cl, Te, S
- b. Cl, F, S, Te
- c. Te, S, Cl, F
- d. Te, Cl, F, S
- e. Te, S, Cl, F

12 

I gas nobili hanno la più alta energia di ionizzazione degli elementi appartenenti a quel periodo. Perché?

Punti:

--/2

Scegliere una risposta.

- a. perchè gli elettroni del guscio sono attratti fortemente dal nucleo
- b. perchè gli elettroni di valenza sono molto più lontani dal nucleo
- c. perchè la carica nucleare è zero
- d. perchè hanno il numero massimo di elettroni consentito
- e. nessuna risposta corretta

[Documentazione di Moodle per questa pagina](#)

Sei collegato come [Regnicoli Daniele.](#) ([Esci](#))